**Завдання для самостійного виконання з теми «Оксиди»**

1. Складіть формули оксидів наступних елементів. Надайте їм назви, визначте тип (кислотний, основний, амфотерний):

Cr (III), V (V), Mn (II), K, Zn, Cl (VII), S (IV), Mn (IV), Ag, P (III), Fe (II), Fe (III), Mn (VII), Cr (VI), Si (IV), I (V), Be.

1. Складіть рівняння наступних реакцій, надайте назви продуктам:

А) Li2O + H2O;

Б) N2O5 + H2O;

В) SO3 + H2O;

Г) CaO + HNO3;

Д) Al2O3 + H2SO4;

Е) Ba(OH)2 + CO2;

Є) SO2 + CaO;

Ж) ZnO + NaOH;

З) V2O5 + Al.

3. Обчисліть об’єм карбон (IV) оксиду за н. у. , що виділиться в результаті взаємодії 5,3г натрій карбонату й 8г сульфатної кислоти.